



Indonesian Journal of Pharmaceutical Education (e-Journal) 2021; 1 (1): 30 –39

ISSN: 2775-3670 (online)

Journal Homepage: <http://ejournal.ung.ac.id/index.php/ijpe/index>

DOI: [10.22487/ijpe.v1i1.9951](https://doi.org/10.22487/ijpe.v1i1.9951)

Uji Aktivitas Antioksidan Minyak Argan (*Argania spinosa* L.) Dalam Bentuk Sediaan Mikroemulsi

Nur Ain Thomas^{1*}, Adiva Sidangoli²

^{1,2}Jurusan Farmasi, Fakultas Olahraga dan Kesehatan, Universitas Negeri Gorontalo, Gorontalo

*E-mail: nurain.thomas@gmail.com

Article Info:

Received: 21 September 2020

in revised form: 13 Oktober 2020

Accepted: 17 Desember 2020

Available Online: 26 Januari 2021

Keywords:

Antioxidant
Microemulsion
Argan Oil
Argania spinosa L.

Corresponding Author:

Nur Ain Thomas
Jurusan Farmasi
Fakultas Olahraga dan
Kesehatan
Universitas Negeri
Gorontalo
E-mail:
nurain.thomas@gmail.com

ABSTRACT

Argan oil (*Argania spinosa* L.) is an oil that has benefits as a natural antioxidant which is good for health. Microemulsion is a thermodynamically stable delivery system; transparent; has a small globule size and consists of a mixture of oil, water, surfactant and co-surfactant which has great potential in delivering dermal active substances by increasing transdermal permeability in topical drug delivery. This research aimed to formulate argan (*Argania spinosa* L.) oil into microemulsion dosage form and determine the antioxidant activity using DPPH method. The study began with the optimization of base into several concentration variations of surfactant and co-surfactant. The formula made into 7 namely F1, F2, F3, F4, F5, F6 and F7, evaluated using organoleptic test and centrifugation test. The results showed the base of F6 which had the clear, transparent physical appearance and no separation occurred. The F6 base was then made into microemulsion dosage with 3 concentration variations of argan (*Argania spinosa* L.) oil, namely F1 (0.5%), F2 (1%) and F3 (1.5%). The 3 formulas were tested for the physical stability which included pH test, viscosity test, centrifugation test and freeze-thaw test. The testing of antioxidant activity carried out by in vitro using the DPPH method which then calculated for the IC₅₀ value on t₀ and t₂₈. From the results of the physical stability test at room temperature and freeze-thaw, the 3 formulas met the organoleptic, pH and centrifugation tests. The antioxidant activity values of IC₅₀ were F1 (t₀ = 291.14 µg/mL; t₂₈ = 230.43 µg/mL), F2 (t₀ = 89.02 µg/mL; t₂₈ = 129.01 µg/mL), F3 (t₀ = 81.07 µg/mL; t₂₈ = 116.30 µg/mL). The statistical test result of T test showed the p value = 0,896, (>0.05), which indicated that there was no significance difference in the antioxidant activity result between the 3 formulas on t₀ and t₂₈.



Copyright © 2021 IJPE-UNG

This open access article is distributed under a Creative Commons Attribution (CC-BY-NC-SA) 4.0 International license.

How to cite (APA 6th Style):

Thomas.N.A.,Sidangoli.A.(2021). Uji Aktivitas Antioksidan Minyak Argan (*Argania spinosa* L.) Dalam Bentuk Sediaan Mikroemulsi. *Indonesian Journal of Pharmaceutical (e-Journal)*, 1(1), 30-39.

ABSTRAK

Minyak Argan (*Argania spinosa* L.) merupakan salah satu minyak yang memiliki manfaat antioksidan alami yang baik untuk kesehatan. Mikroemulsi adalah suatu sistem penghantaran yang stabil secara termodinamika, transparan, memiliki ukuran globul yang kecil, terdiri dari campuran minyak, air, surfaktan dan ko-surfaktan yang memiliki potensi besar dalam penghantaran zat aktif secara dermal dengan meningkatkan permeabilitas transdermal dalam penghantaran obat secara topikal. Tujuan dari penelitian ini adalah untuk memformulasikan minyak argan (*Argania spinosa* L.) dalam bentuk sediaan mikroemulsi serta mengetahui aktivitas antioksidannya menggunakan metode DPPH. Penelitian diawali dengan optimasi basis dengan variasi konsentrasi surfaktan dan kosurfaktan. Dibuat 7 formula basis yaitu F1, F2, F3, F4, F5, F6 dan F7. Ketujuh formula dievaluasi organoleptik dan sentrifugasi. Didapatkan basis F6 yang memiliki tampilan fisik jernih, transparan dan tidak terjadi pemisahan. Basis F6 dibuat sediaan mikroemulsi dengan 3 variasi konsentrasi minyak argan (*Argania spinosa* L.), F1 0,5%, F2 1% dan F3 1,5%. Ketiga formula diuji stabilitas fisik meliputi uji pH, viskositas, sentrifugasi dan *freezethaw*, pengujian aktivitas antioksidan secara *in vitro* menggunakan metode DPPH, dihitung nilai IC₅₀ pada t₀ dan t₂₈. Hasil uji stabilitas fisik sediaan pada suhu ruang dan *freeze-thaw*, ketiga formula memenuhi uji organoleptik, pH dan sentrifugasi. Nilai aktivitas antioksidan dengan nilai IC₅₀ F1 (t₀ = 291.14 µg/mL; t₂₈ = 230.43 µg/mL), F2 (t₀ = 89.02 µg/mL; t₂₈ = 129.01 µg/mL), F3 (t₀ = 81.07 µg/mL; t₂₈ = 116.30 µg/mL). Hasil uji statistik T Test p value = 0,896, (>0.05), menunjukkan tidak ada perbedaan signifikan hasil aktivitas antioksidan ketiga formula pada t₀ dan t₂₈.

Kata Kunci: Antioksidan, Mikroemulsi, Minyak Argan, *Argania spinosa* L.

1. Pendahuluan

Salah satu penyebab timbulnya berbagai penyakit kronis dan degeneratif adalah radikal bebas. Radikal bebas memiliki energi yang tinggi dan bersifat sangat reaktif, yang disebabkan oleh kandungan elektron yang tidak berpasangan pada orbital terluarnya. Sehingga saat kadar radikal bebas di dalam tubuh melebihi batas normal, maka radikal bebas akan menjadi suatu senyawa yang berbahaya bagi tubuh manusia. Kulit merupakan organ yang melapisi seluruh permukaan tubuh makhluk hidup dan mempunyai fungsi untuk melindungi tubuh dari pengaruh luar. Efek oksidatif radikal bebas dapat menyebabkan peradangan dan penuaan dini, yang disebabkan lipid pada kulit yang memiliki fungsi menjaga kulit agar tetap segar berubah menjadi lipid peroksida karena bereaksi dengan radikal bebas sehingga mempercepat penuaan.

Antioksidan merupakan senyawa yang menghambat, mencegah atau menghilangkan kerusakan oksidatif pada molekul target. Antioksidan adalah lini pertahanan pertama dalam melawan kerusakan radikal bebas, dan sangat penting untuk menjaga kesehatan dan kesejahteraan yang optimal [1]. Penggunaan antioksidan alami mendapat perhatian yang sangat besar karena penggunaannya yang aman dibandingkan antioksidan sintetik. Minyak argan merupakan salah satu minyak yang berasal dari Maroko yang memiliki manfaat sebagai antioksidan alami yang baik bagi kesehatan. Minyak argan adalah minyak yang stabil karena mengandung sejumlah besar antioksidan alami, terutama tokoferol yang merupakan molekul dengan sifat antioksidan dan radikal bebas yang kuat [2]. Minyak argan mengandung senyawa fenolik yang tinggi dan merupakan penangkal radikal kuat dan dapat digunakan sebagai sumber potensial antioksidan alami untuk penggunaan medis dan komersial [3].

Untuk mencapai efek optimum antioksidan dari minyak argan, maka diperlukan suatu sistem penghantaran yang baik yaitu dalam bentuk sediaan mikroemulsi. Mikroemulsi merupakan suatu sistem penghantaran yang stabil secara termodinamika, transparan serta memiliki ukuran globul yang kecil, terdiri dari campuran minyak, air, surfaktan dan ko-surfaktan. Dimana mikroemulsi memiliki potensi besar dalam penghantaran zat

aktif secara dermal bagi senyawa hidrofilik dan lipofilik dengan meningkatkan permeabilitas transdermal dalam penghantaran obat secara topikal serta memiliki beberapa kelebihan diantaranya yaitu dapat menjaga kestabilan obat yang labil, pelepasan obat terkontrol serta melarutkan obat yang bersifat hidrofobik maupun larut dalam minyak [4].

Salah satu metode yang paling umum digunakan untuk menguji aktivitas antioksidan adalah dengan menggunakan radikal bebas 1,1-diphenyl-2-picrylhydrazil (DPPH). Metode DPPH dapat memberikan hasil yang akurat, reliabel, cepat dan praktis sehingga sering digunakan. Pada penelitian ini minyak argan diformulasikan dalam bentuk sediaan mikroemulsi dan menguji aktivitas antioksidan menggunakan metode pemerangkapan radikal bebas 1,1-diphenyl-2-picrylhydrazil (DPPH).

2. Metode

2.1 Alat dan Bahan

Alat yang digunakan yaitu alat-alat gelas, timbangan analitik, Spektrofotometer UV-VIS, hot plate, magnetic stirrer, indikator pH, sentrifugasi, viskometer brokfield. Bahan yang digunakan pada penelitian ini yaitu minyak argan (*Argania Spinosa* L), Tween 80, Alkohol, Isopropil Miristat, gliresin, dan aquades.

2.2 Prosedur Kerja

2.2.1 Optimasi Basis Mikroemulsi

Surfaktan dan ko-surfaktan dicampur (campuran 1), pada campuran 1 ditambahkan fase minyak (campuran 2). Selanjutnya distirer dengan menggunakan magnetic stirrer hingga homogen. Campuran 2 ditambahkan air sedikit demi sedikit dan distirer kembali menggunakan magnetic stirrer dengan kecepatan 200 rpm selama 3 menit sampai terbentuk campuran yang homogen dan bening. Setelah diperoleh campuran yang homogen dilakukan ultrasonikasi selama 15 menit dan didiamkan. Pengamatan dilakukan selama 24 jam pada setiap basis formula melalui pengamatan tingkat kekeruhan dan dilanjutkan dengan uji sentrifugasi.

2.2.2 Formulasi Mikroemulsi Minyak Argan

Gliserin dan alkohol sebagai kosurfaktan dicampur dan diaduk hingga homogen (campuran 1). Fase minyak yaitu minyak argan dan IPM dicampur dan diaduk hingga homogen (campuran 2). Campuran 2 dimasukkan kedalam fase air yaitu tween dan diaduk hingga jernih lalu ditambahkan campuran 1 dan diaduk menggunakan magnetic stirrer hingga homogen dengan kecepatan 200 rpm selama 3 menit. Setelah diperoleh campuran yang homogen dilakukan ultrasonikasi selama 15 menit dan didiamkan hingga 24 jam.

2.2.3 Evaluasi Sediaan

1. Pengamatan Organoleptis

Pemeriksaan organoleptis meliputi warna, bau, dan kejernihan.

2. Evaluasi Sentrifugasi

Uji stabilitas mekanik dilakukan dengan cara sentrifus dengan kecepatan 3750 rpm selama 5 jam. Setelah disentrifugasi dilihat mikroemulsi tetap jernih, tidak terjadi pemisahan fase, atau terbentuk endapan.

3. Evaluasi *Freeze-thaw*

Evaluasi dilakukan dengan menempatkan sediaan pada suhu 4°C selama 24 jam kemudian dipindahkan dan ditempatkan pada ruangan bersuhu 40°C selama 24 jam, proses ini dihitung 1 siklus. Evaluasi ini berlangsung selama 7 siklus dengan mengamati perubahan pH dan viskositas serta tampilan sediaan.

2.2.4 Uji Aktivitas Antioksidan

1. Pembuatan Larutan DPPH

Larutan DPPH 0,5 mM sebagai larutan pereaksi, dibuat dengan cara menimbang 0,018 g serbuk DPPH dan dimasukkan ke dalam labu ukur 100 mL dan ditambahkan etanol hingga tanda batas, didapatkan konsentrasi 0,5 mM yang dihitung terhadap BM DPPH sebesar 394,32 /mol.

2. Pengukuran Aktivitas Antioksidan Minyak Argan (*Argania spinosa* L.)

Dibuat larutan stok 1000 ppm dengan cara melarutkan 0,1 g minyak argan ke dalam 100 mL metanol. Dibuat larutan standar 5 ppm, 10 ppm, 20 ppm, 40 ppm dan 80 ppm dari larutan stok. Diambil 2 mL dari masing-masing larutan standard an ditambahkan larutan DPPH sebanyak 2 mL dan ditambahkan 1 mL metanol. Larutan divorteks dan diinkubasi selama 30 menit pada suhu 37°C. Dibaca absorbansinya pada spektrofotometri UV-Vis pada panjang gelombang 519 nm.

3. Pengukuran Aktivitas Antioksidan Kontrol Positif (Vitamin E)

Dibuat larutan stok 1000 ppm dengan cara melarutkan 0,1 g vitamin E ke dalam 100 mL metanol. Dibuat larutan standar 20 ppm, 40 ppm, 60 ppm, 80 ppm dan 100 ppm dari larutan stok. Diambil 2 mL dari masing-masing larutan standard dan ditambahkan larutan DPPH sebanyak 2 mL dan ditambahkan 1 mL metanol. Larutan divorteks dan diinkubasi selama 30 menit pada suhu 37°C. Dibaca absorbansinya pada spektrofotometri UV-Vis pada panjang gelombang 519 nm.

4. Uji Aktivitas Antioksidan Sediaan Mikroemulsi Minyak Argan (*Argania spinosa* L.)

Masing-masing formula F1, F2 dan F3 dibuat larutan stok 1000 ppm dengan cara melarutkan 0,1 g sediaan mikroemulsi ke dalam 100 mL metanol. Dibuat larutan standar 20 ppm, 40 ppm, 60 ppm, 80 ppm dan 100 ppm dari larutan stok. Diambil 2 mL dari masing-masing larutan standard an ditambahkan larutan DPPH sebanyak 2 mL dan ditambahkan 1 mL metanol. Larutan divorteks dan diinkubasi selama 30 menit pada suhu 37°C. Dibaca absorbansinya pada spektrofotometri UV-Vis pada panjang gelombang 519 nm. Dihitung masing-masing persen pengikatan DPPH dengan minyak argan (*Argania spinosa* L.), DPPH dengan vitamin E dan DPPH dengan mikroemulsi minyak argan dengan menghitung persen inhibisi, dengan rumus:

$$\% \text{ Aktivitas antioksidan} = \frac{\text{Absorbansi blanko} - \text{absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi blanko}} \times 100\%$$

Nilai IC₅₀ (*Inhibition Concecentration*) adalah konsentrasi antioksidan (µg/ mL) yang mampu memberikan persen perendaman radikal sebanyak 50% disbanding dengan kontrol melalui persamaan garis. Nilai IC₅₀ diperoleh dari perpotongan garis antara 50% daya hambatan dengan sumbu konsentrasi, kemudian masukan persamaan y=a+bx. Dimana y=50 dan nilai x menunjukkan IC₅₀.

2.2.5 Analisis Data

Analisis data dilakukan menggunakan uji statistik yaitu *one way anova*, untuk melihat stabilitas fisik sediaan mikroemulsi minyak argan (*Argania spinosa* L), serta Uji T Test untuk melihat perubahan aktivitas antioksidan pada t₀ dan t₂₈.

3. Hasil dan Pembahasan

3.1 Optimasi Basis Mikroemulsi

Penelitian diawali dengan optimasi basis terlebih dahulu untuk menentukan perbandingan minyak, surfaktan dan kosurfaktan yang tepat agar terbentuk mikroemulsi yang stabil, jernih dan transparan. Konsentrasi surfaktan harus cukup tinggi agar dapat menghasilkan tegangan antar muka yang sangat rendah, dan membentuk film antar muka antara minyak dan air [5]. Pada formula digunakan

surfaktan tween 80, memiliki nilai HLB 15 yang bersifat hidrofilik, dan sesuai dengan mikroemulsi tipe minyak dalam air (M/A) yang dibuat [6]. Selain itu, tween 80 adalah surfaktan golongan non ionik, yang memiliki sifat toksisitas rendah dan tidak mengiritasi kulit sehingga baik digunakan secara topical [7].

3.2 Hasil Evaluasi Organoleptik

Untuk mengurangi konsentrasi surfaktan diperlukan kosurfaktan. Kosurfaktan berperan menurunkan tegangan antar muka, meningkatkan fleksibilitas film yang dibentuk surfaktan. Kosurfaktan yang digunakan dalam formulasi yaitu gliserin dan alkohol. Gliserin memiliki sifat yang rentan terhadap oksidasi pada penyimpanan dan juga bisa digunakan sebagai peningkat penetrasi sediaan topikal [6]. Alkohol dan gliserin sebagai kosurfaktan bisa berpenetrasi pada lapisan surfaktan dan minyak sehingga dapat menurunkan tegangan antarmuka air-minyak hingga kenilai terendah sehingga akan menghasilkan mikroemulsi [8].

Pada optimasi basis, fase minyak yang digunakan yaitu isopropil miristat (IPM). IPM bersifat tahan terhadap oksidasi dan hidrolisis, selain itu juga IPM dapat meningkatkan penetrasi dan penghantaran transdermal sehingga dapat meningkatkan absorpsi obat ke dalam kulit [9]. Konsentrasi yang digunakan yaitu sebanyak 3%. Pembuatan mikroemulsi dilakukan secara hati-hati dengan memperhatikan suhu, serta waktu dan kecepatan pengadukan. Suhu yang digunakan yaitu suhu ruang, untuk mencegah terjadinya penurunan tegangan antar muka. Proses pengadukan yang dilakukan tidak lama dan tidak terlalu cepat. Proses pengadukan dapat membentuk sediaan mikroemulsi dengan mendispersikan fase terdispersi karena adanya energi kinetik yang diberikan dapat menyebabkan fase terdispersi terpecah menjadi globul-globul kecil. Pengadukan yang terlalu lama akan membuat tetesan-tetesan dalam mikroemulsi berbenturan dan akan membentuk globul yang lebih besar, mikroemulsi yang dihasilkan akan menjadi tidak stabil dengan terbentuknya pemisahan fase. Sedangkan pengadukan yang terlalu singkat akan menyebabkan pengumpalan bahan-bahan yang tidak homogen sehingga akan menghasilkan mikroemulsi menjadi keruh [10].

Tabel 1. Hasil optimasi basis mikroemulsi

Bahan	Formula %						
	F1 1:8	F2 1:9	F3 1:10	F4 1:11	F5 1:12	F6 1:13	F7 1:14
IPM	3	3	3	3	3	3	3
Tween 80	18	20	22	24	26	28	30
Gliserin	1	1	2	3	1	2	3
Alkohol	5	6	6	6	9	9	9
Aquadest	100	100	100	100	100	100	100
Evaluasi Kejernihan	Keruh	Keruh	Keruh	Agak Keruh	Agak Keruh	Jernih	Jernih

Hasil optimasi basis pada tabel 1. menunjukkan formula F1 sampai F3 menghasilkan sediaan yang keruh. Hal ini kemungkinan kurangnya jumlah surfaktan dan kosurfaktan yang diperlukan untuk membentuk lapisan film disekeliling globul sehingga mikroemulsi yang dihasilkan keruh. Formula F4 dan F5 memiliki tampilan fisik agak keruh. Pada formula F6 dan F7 yang memiliki tampilan jernih, tetapi terdapat busa pada permukaan sediaan formula F7 sehingga dipilih formula F6. Konsentrasi tween pada

formula F6 yaitu 28%, dimana konsentrasi tersebut tidak melebihi batas penerimaan kulit. Konsentrasi alkohol pada formula F6 yaitu sebesar 9%. Penggunaan konsentrasi tersebut terbilang aman karena tidak akan mengiritasi kulit, alkohol pada sediaan topikal akan mengiritasi kulit jika penggunaan konsentrasi diatas 50% [6].

Tabel 2. Hasil formulasi mikroemulsi

Bahan	Formula %		
	F1	F2	F4
Minyak Argan	0.5	1	1.5
IPM	3	3	3
Tween 80	28	28	28
Alkohol	2	2	2
Gliserin	9	9	9
Aqudest add	100	100	100
Evaluasi kejernihan	Jernih	Jernih	Jernih

Formula F6 selanjutnya diuji sentrifugasi, dilakukan selama 5 jam dengan kecepatan 3750 rpm, tujuan dilakukan uji sentrifugasi adalah untuk mengetahui apakah terjadi pemisahan fasa dan untuk mengetahui kestabilan sediaan selama satu tahun apabila disimpan pada suhu kamar [11]. Tidak terdapat pemisahan pada formula F6, tidak ada pengendapan dan tetap jernih.

3.3 Formulasi Sediaan Mikroemulsi Minyak Argan (*Argania spinosa L.*)

Hasil optimasi basis F6 selanjutnya ditambahkan minyak argan (*Argania spinosa L.*) dengan 3 variasi konsentrasi yaitu F1 0,5%, F2 1%, dan F3 1,5%. Penambahan minyak argan pada formula dengan cara mencampurkannya dengan fase minyak yaitu IPM. Pada penambahan minyak argan dalam formula tidak menyebabkan perubahan tampilan fisik sediaan, dimana sediaan tetap jernih dan transparan.

3.4 Evaluasi Stabilitas Sediaan Mikroemulsi Minyak Argan (*Argania spinosa L.*)

Stabilitas sediaan farmasi merupakan kemampuan suatu produk untuk bertahan dalam batas yang ditetapkan sepanjang periode penyimpanan dan penggunaan, dimana sifat dan karakteristik sediaan yang dimiliki masih sama dengan pada saat dibuat [13]. Uji stabilitas terdiri dari stabilitas fisik dan kimia. Pada penelitian dilakukan uji stabilitas fisik meliputi evaluasi organoleptis, pH, viskositas, sentrifugasi dan *freeze-thaw*.

Tabel 3. Hasil evaluasi organoleptis

Formula	Warna		Bau		Homogenitas	
	t ₀	t ₂₈	t ₀	t ₂₈	t ₀	t ₂₈
F1	Kuning Bening	Kuning Bening	Khas tween	Khas tween	Homogen	Homogen
F2	Kuning Bening	Kuning Bening	Khas tween	Khas tween	Homogen	Homogen
F3	Kuning Bening	Kuning Bening	Khas tween	Khas tween	Homogen	Homogen

Tabel 4. Hasil evaluasi pH

Waktu/T (Hari)	Ph		
	F1 0.5%	F2 1%	F3 1.5%
0	7	7	7
4	7	7	7
8	7	7	7

12	7	7	7
16	6	7	7
20	6	7	6
24	6	6	6
28	6	6	6

Evaluasi organoleptik bertujuan untuk melihat perubahan tampilan fisik sediaan meliputi perubahan warna, bau dan homogenitas. Pada tabel 4. menunjukkan hasil evaluasi organoleptik formula F1, F2, dan F3 pada hari pertama dan hari ke-28, tidak mengalami perubahan warna, bau maupun homogenitas. Ketiga formula sediaan memiliki warna kuning jernih dan bau khas tween, dimana warna dan bau tersebut dihasilkan dari surfaktan yang digunakan dengan konsentrasi lebih tinggi dari bahan lainnya, serta ketiga sediaan tampak homogen dan transparan sesuai dengan syarat dari mikroemulsi yang harus memiliki tampilan fisik yang jernih dan transparan.

Pada hasil evaluasi pH ketiga formula sediaan yang didapatkan yaitu 7 dan mengalami penurunan menjadi 6. Evaluasi pH bertujuan untuk mengetahui keamanan suatu sediaan, terutama sediaan topikal. Idealnya sediaan topikal mempunyai nilai pH yang sama dengan pH kulit agar tidak terjadi iritasi pada permukaan kulit, dimana pH kulit berkisar antara 4-8 [12]. Sehingga hasil evaluasi pH sesuai dengan yang diharapkan.

Tabel 5. Hasil evaluasi viskositas

Waktu/T (Hari)	Viskositas		
	F1 0.5%	F2 1%	F3 1.5%
0	320	212	212
4	320	212	212
8	340	200	208
12	344	228	226
16	344	244	240
20	366	220	222
24	346	212	216
28	346	268	264

Tujuan dari uji viskositas adalah untuk mengetahui konsistensi dari sediaan yang dibuat. Viskositas memiliki pengaruh pada penggunaan obat yang diaplikasikan secara topikal, makin rendah nilai viskositas suatu sediaan makin mudah digunakan dan sebaliknya makin tinggi nilai viskositas maka sediaan akan susah dioleskan pada kulit [14]. Mikroemulsi memiliki nilai viskositas kurang dari 200 cPs [13]. Berdasarkan hasil yang didapatkan pada tabel 5, viskositas ketiga formula memiliki nilai lebih dari 200 cPs. Hal tersebut kemungkinan karena adanya gliserin yang digunakan, dimana gliserin mampu mengikat air sehingga dapat meningkatkan ukuran unit molekul.

Uji sentrifugasi dilakukan selama 5 jam dengan kecepatan 3750 rpm, tujuan dilakukan uji sentrifugasi adalah untuk mengetahui apakah terjadi pemisahan fasa dan untuk mengetahui kestabilan sediaan selama satu tahun apabila disimpan pada suhu kamar [11]. Pada ketiga formula menunjukkan sediaan tetap stabil, tidak terjadi pemisahan, tidak ada pengendapan dan tetap jernih.

Tabel 6. Hasil evaluasi pH pada freeze-thaw

Waktu/T (Hari)	Ph		
	F1 0.5%	F2 1%	F3 1.5%
0	7	7	7

4	7	7	7
8	7	6	6
12	6	6	6
16	6	6	6
20	6	6	6
24	6	6	6
28	6	6	6

Tabel 7. Hasil evaluasi viskositas pada suhu freeze-thaw

Waktu/T (Hari)	Viskositas		
	F1 0.5%	F2 1 ⁰ %	F3 1.5%
0	320	212	212
4	320	212	212
8	344	216	232
12	344	216	236
16	324	200	236
20	320	200	212
24	296	200	216
28	288	184	200

Berdasarkan hasil yang didapatkan pada tabel 6 dan 7, nilai pH dan viskositas ketiga formula pada suhu *freeze-thaw* tidak jauh berbeda dengan nilai pH dan viskositas pada suhu ruang. Pada ketiga formula juga tidak terjadi pemisahan yang memperlihatkan kestabilan dari sediaan yang tetap jernih dan transparan.

Tabel 8. Hasil evaluasi stabilitas sentrifugasi

Waktu/T (Hari)	Sentrifugasi		
	F1 0.5%	F2 1%	F3 1.5%
0-28	Tidak Memisah	Tidak Memisah	Tidak Memisah

Minyak argan (*Argania spinosa* L.) dalam bentuk mikroemulsi sama halnya dengan stabilitas fisik dalam bentuk emulsi. Penelitian El-Abassi dkk [16], memformulasikan minyak argan (*Argania spinosa* L.) dalam bentuk sediaan emulsi, menghasilkan stabilitas fisik yang baik selama penyimpanan dan relative monodispersi hingga 120 hari penyimpanan. Mikroemulsi minyak argan (*Argania spinosa* L.) yang dihasilkan juga memiliki stabilitas fisik yang baik.

3.5 Aktivitas Antioksidan

Nilai absorbansi yang dihasilkan, digunakan untuk menunjukkan aktivitas antioksidan. Pengukuran blanko DPPH diukur pada panjang gelombang 500-530. Hasil absorbansi DPPH sebagai blanko sebesar pada panjang gelombang 519 nm. Untuk minyak argan (*Argania spinosa* L.), didapatkan hasil IC₅₀ sebesar 39.50 µg/mL.

Tabel 9. Hasil aktivitas antioksidan minyak argan (*Argania spinosa* L.) dan vit. E

Sampel	IC ₅₀ (µg/mL)
Minyak argan	39.50
Vitamin E	17.33

Tabel 10. Hasil aktivitas antioksidan sediaan mikroemulsi minyak argan (*Argania spinosa* L.)

Sampel	IC ₅₀ (µg/mL)
--------	--------------------------

	Hari Pertama (t_0)	Hari Ke-28 (t_{28})
F1	291.14	230.43
F2	89.02	129.01
F3	81.07	116.30

Hasil penelitian Kamal dkk [3], minyak argan memiliki aktivitas antioksidan yang dinyatakan dengan *trolox equivalents* (TE) berkisar antara 3.46-4.43 mg TE/g. Hasil penukurannya vitamin E, didapatkan hasil 17,33 $\mu\text{g}/\text{mL}$. Pada tabel 4.10 menunjukkan hasil aktivitas antioksidan sediaan mikroemulsi ketiga formula pada T_0 dan T_{28} mengalami perubahan. Nilai IC_{50} Formula F1 pada T_0 sebesar 291.14 $\mu\text{g}/\text{mL}$ dan T_{28} sebesar 230.43 $\mu\text{g}/\text{mL}$. Nilai IC_{50} Formula F2 pada T_0 sebesar 89.02 $\mu\text{g}/\text{mL}$ dan T_{28} sebesar 129.01 $\mu\text{g}/\text{mL}$. Nilai IC_{50} Formula F3 pada T_0 sebesar 81.07 $\mu\text{g}/\text{mL}$ dan T_{28} sebesar 116.30 $\mu\text{g}/\text{mL}$. Suatu senyawa dikatakan memiliki antioksidan sangat kuat jika nilai $\text{IC}_{50} < 50$, kuat 50-100, sedang 100-150 dan lemah 151-200 [17]. Berdasarkan hasil yang didapatkan minyak argan memiliki aktivitas antioksidan yang sangat kuat. Formula F1 memiliki aktivitas antioksidan yang sangat lemah. Sedangkan formula F2 dan F3, memiliki aktivitas antioksidan kuat dan menjadi sedang setelah penyimpanan selama 28 hari.

3.6 Uji Statistik

Aktivitas antioksidan ketiga formula pada hari pertama (t_0) dan hari ke-28 (t_{28}) diuji menggunakan *paired T-Test*, untuk melihat perbedaan bermakna nilai aktivitas antioksidan ketiga sediaan. Diperoleh harga p value = 0,896, (>0.05), hal tersebut menunjukkan tidak ada perbedaan hasil uji aktivitas antioksidan ketiga formula pada hari pertama (t_0) dan hari ke-28 (t_{28}).

4. Kesimpulan

Berdasarkan hasil penelitian yang telah dilakukan dapat diambil kesimpulan bahwa, sediaan mikroemulsi minyak argan (*Argania spinosa* L.) memiliki aktivitas antioksidan dan mengalami perubahan nilai aktivitas antioksidan setelah penyimpanan 28 hari dengan nilai IC_{50} F1 291.14 $\mu\text{g}/\text{mL}$ menjadi 230.43 $\mu\text{g}/\text{mL}$, F2 89.02 $\mu\text{g}/\text{mL}$ menjadi 129.01 $\mu\text{g}/\text{mL}$, F3 81.07 $\mu\text{g}/\text{mL}$ menjadi 116.30 $\mu\text{g}/\text{mL}$. Hasil uji statistik T Test p value = 0,896, (>0.05), tidak ada perbedaan yang hasil uji aktivitas antioksidan ketiga formula pada hari pertama (t_0) dan hari ke-28 (t_{28}).

Referensi

- [1] Yadav, A. Kumari, R., Yadav, A., Mishra, J. P., Srivatva, S. & Prabha, S. (2016). Antioxidants and its functions in human body - A Review. *Research in Environment and Life Sciences*. Vol 9
- [2] Guillaume, D. dan Charroux, Z. (2011). Argan Oil. *Medicine Review*. Vol 16
- [3] Kamal, R., Kharbach, M., Imig, J. D., Eljmel, M., Doukkali, Z., Mrabti, H. N., Elmsellem, H., Bouklouze, A., Cherrah, Y., Alaoui, K., (2017). Antioxidant activities, total polyphenolic compounds and HPLC/DAD/MS phenolic profile of argan oil derived from two different methods of extractions. *Journal of Materials and Environmental Sciences*. Vol 8
- [4] Chansakaow, S. Sirisa-Ard, P. dan Khonkarn, R. (2017). Preparation, Characterization And Antioxidant Activity Of Xanthone-Loaded Making (Hodgsonia Heteroclita) Microemulsions. *International Journal Of Pharmacy And Pharmaceutical Sciences*. Vol 9

- [5] Kumar, K. S., Dhachinamoorthi, D., Saravanan, R., Gopal, U. K. dan Shanmugam, V. Microemulsions As Carrier For Novel Drug Delivery: A Review. *International Journal of Pharmaceutical Sciences Review and Research*. Vol 10
- [6] Rowe, R.C., Paul J. Sheskey , dan Marian E Quinn. 2009. *Handbook Of Pharmaceutical Excipients*. Sixth Edition. Pharmaceutical Press: London
- [7] Sulastri, E., Oktaviani, C. dan Yusriadi. 2015. Formulasi Mikroemulsi Ekstrak Bawang Hutan dan Uji Aktivitas Antioksidan. *Jurnal Pharmascience*. Vol 2
- [8] Martin, A., James, S. dan Arthur, C. 1993. *Farmasi Fisik: Dasar-dasar Farmasi Fisik dalam Ilmu Farmasetik*. UI Press: Jakarta
- [9] Pamudji, J. S., Darijanto, S. T. dan Rosa, S. 2012. Formulasi dan Evaluasi Mikroemulsi Minyak dalam Air Betametason 17-Valerat. *Acta Pharmaceutica Indonesia*. Vol 38
- [10] Hasrawati, A., Hasyim, N. dan Irsyad, N. A. 2012. Pengembangan Formulasi Mikroemulsi Minyak Sereh (*Cymbopogon nardus*) Menggunakan Emulgator Surfaktan Nonionik. *Jurnal Fitofarmaka Indonesia*. Vol. 3 No.1
- [11] Lachman, L. Lieberman, H. A. dan Kanig, J. L. 1976. *The Theory and Practice of Industrial Pharmacy*. Lea and Febiger. Philadelphia
- [12] Vadas, E. B. 2000. Stability of Pharmaceutical Products, dalam Gennaro, A. R. *Remington : The Sciences and Practice of Pharmacy*, 20 th edition Jilid I. Philadelphia College of Pharmacy and Sciences
- [13] Danimayostu, A. A., Shofiana, N. M. dan Permatasari, D. 2017. Pengaruh Penggunaan Pati Kentang (*Solanum tuberosum*) Termodifikasi AsetilasiOksidasi sebagai Gelling agent terhadap Stabilitas Gel Natrium Diklofenak. *Pharmaceutical Journal Of Indonesia*. Vol 3(1)
- [14] Sinko, P. J. 2006. *Martin's Physical Pharmacy and Pharmaceutical Sciens Fifth Edition*. Lippicott Wiliams & Wilkins. Philadelphia
- [15] Fitriani, E. W., Imelda, E., Kornelis, C. dan Avanti, C. 2016. Karakterisasi dan Stabilitas Fisik Mikroemulsi Tipe A/M dengan Berbagai Fase Minyak. *Pharm Sci Res*. Vol 3
- [16] El-Abbassi, A., Neves, M. A., Kobayashi, I., Hafidi, A. dan Nakajima, M., 2013. Preparation and characterization of highly stable monodisperse argan oil-in-water emulsions using microchannel emulsification. *Europe Journal Lipid Science Technology*. Vol 115
- [17] Badarinath, A., Rao, K., Chetty, CS., Ramkanth, S., Rajan, T. dan Gnanaprakash, K. 2010. A Review on In-vitro Antioxidant Methods : Comparisons, Correlations, and Considerations. *International Journal of PharmTech Research*.